PEMERINTAH PROVINSI SUMATERA SELATAN
DINAS PENDIDIKAN
SMA NEGERI 1 TUNGKAL JAYA
AKREDITASI A (AMAT BAIK)
Jl. Raya Palembang – Jambi km. 147 Desa Peninggalan Kecamatan Tungkal Jaya Kab. M
email : sman1tungkaljaya@gmail.com Website : www.smansatuja.mysc

Mata Pelajaran : **KIMIA**

Materi : **Membedakan sifat koligatif larutan elektrolit dan nonelokttrolit**

Nama Siswa :

Kelas : **XII MIA**

Pilihlah jawaban yang paling tepat dari soal-soal di bawah ini

1. Dari data percobaan penurunan titik beku

Larutan	Kemolalan	Titik Beku °C
Urea	0,10	-1,860
	0,01	-0,018
Garam	0,10	-0,3720
	0,01	-0,0372
Gula	0,10	-1,860
	0,01	-0,018

Berdasarkan data percobaan di atas, maka besarnya penurunan titik beku larutan ditentukan oleh …

a. Jenis zat terlarut
b. Junlah partikel zat terlarut
c. Jenis larutan
d. Jenis pelarut
e. Perbedaan titik beku pelarut

2. Air murni akan mendidih pada saat proses pemanasan berlangsung, kecuali …

a. Pada saat tekanan 1 atm
b. Pada saat temperature 100°C
c. Pada saat tekanan sama dengan 760 mmHg
d. Pada saat tekanan uap jenuh cair itu sama dengan tekanan udara di sekitar
e. Pada saat tekanan sama dengan 610 mmHg

3. Salah satu yang akan disebabkan oleh keberadaan zat terlarut dalam pelarut adalah …

a. Tekanan uap jenuh larutan lebih tinggi daripada tekanan uap jenuh pelarut
b. Titik beku larutan lebih tinggi daripada titik beku pelarut
c. Tekanan osmosis larutan lebih rendah dari tekanan osmosis pelarut
d. Titik didih larutan lebih tinggi dari titik didih pelarut
e. Titik didih pelarut lebih tinggi dari titik didih pelarutnya

4. Sebanyak 11,7 gram NaCl (Mr = 58,5) dilarutkan dalam 500 gram air. titik didih larutan adalah …. (Kb = 0,52)

a. 100,42 °C
b. 98,9 °C
c. 50,89 °C
d. 1000,54 °C
e. 65,78 °C

5. Sebanyak 1 mol gula dilarutkan dalam1000 gram air, mendidih pada suhu 100,52°C untuk suatu larutan alcohol, agar mendidih pada suhu yang sama dengan larutan gula, dalam 100 gram air dilarutkan alcohol sebanyak … mol

a. 1,00
b. 0,50
c. 2,00
d. 0,05
e. 0,10

LIVEWORKSHEETS